د . مدحت استلام

الكيمياء عند العرب





رئيسالتحرير أنيسا منصور

د . مدحت ایستلام

الكيمياء عثد العربي



تمهيد

نشأت الكيمياء أول ما نشأت فى مصر الفرعونية ، وبرغم تعدد الصناعات التى قامت فى مصر الفرعونية من صناعات الصباغة والتعدين والزجاج وتحضير الأدوية والعقاقير والزيوت والدهون ومواد الزينة والعطور فإنه كان يزاول هذه المهن متخصصون من الكهنة بطريقة اتصفت فى أغلب الأحيان بالسرية ، وكانوا يكتمون أمرها كلما أمكن ذلك عن عامة الناس ، فلم تعرف بذلك أسرارها الحقيقية ولا أساليها ولا أسسها العلمية طوال ذلك العصر.

وبرغم أن الكيمياء كانت صنعة على درجة عالية من التقدم ، فإنها لم تكن فى ذلك الحين علماً قائماً بذاته بالمعنى الذى نعرفه للعلوم فى العصر الحديث ، بل كانت كغيرها من الصناعات تقوم أساسًا على الحبرة المكتسبة والمران الطويل .

ويمكن بحق اعتبار هجذه الفترة على أنها المرحلة الأولى من مراحل نشأة علوم الكيمياء وتطورها .

أما المرحلة الثانية فقد جاءت على يد جامعة الإسكندرية ؛ فلقدكان لجامعة الإسكندرية القديمة دور هام فى العناية بشتى نواحى الثقافة والعلوم ، مما أدى إلى دخول الكيمياء فى عصرها الجديد ، وانتقلت بذلك إلى طور متقدم شيمته الأساسية تعدد المحاولات لتفسيرها الظواهر الطبيعية وفهم عمليات الصنعة الكيمياوية . ويمكن اعتبار هذه المرحلة بحق مرحلة الكيمياء النظرية .

ولم تكن مزاولة هذه المهنة مقصورة على طائفة من الناس كما فى المرحلة الأولى من مصر الفرعونية ، بل نجد أن هذا كان مباحاً للجميع : فنجد فى هذا العصر مثلاً نظرية أرسطاطاليس عند تكوين المادة من عناصر أربعة هى : النار – المراب – الهواء – الماء ، كما أنه تكلم كذلك عن طبائع المادة الأربع وهى : الحرارة – البرودة – الرطوبة – المخاف .

وبرغم أن هذه المحاولة للبحث فى حقيقة المادة وطبائعها قدتبدو لنا على قدر كبير من التأخير والسذاجة ، فإنه كان من نتائجها ظهور فكرة هامة ، وهى إمكان تحويل المادة من حالة إلى أخرى ، سواء بالتسخين أو التبريد ؛ كما أدت بطريقة غير مباشرة إلى فكرة تحويل العناصر بعضها إلى بعض .

أما المرحلة الثالثة وهى أهم هذه المراحل وأخطرها فقد كانت فى عصر بنى أمية ، وقد اعتنى المسلمون خلال هذا العصر بنقل العلوم عمن سبقهم وقاموا بتطويرها والإضافة إليها والاستفادة مها.

وكان أول من أقدم على ذلك الأمير خالد بن يزيد بن مروان ، إذ نقل إليه اصطفن السكندري – وكان من رجال الصنعة المصريين – بعض ماكتب في أصول الصنعة الكيمياوية في ذلك العصر.

ولم يقف نشاط العرب المسلمين العلمى عند حد النقل والترجمة والاقتباس ، بل تعدى كل هذا – وخاصة أيام العباسيين – إلى التطوير والإضافة والابتكار . وقد أسس العلماء العرب إضافاتهم وابتكاراتهم على قواعد ثابتة من التجارب الجديدة والمشاهدات العلمية .

وقد أشاد كثير من المستشرقين بالدور الهام الذى قام به العلماء العرب في نقل المعارف والعلوم وخاصة ما يتعلق منها بعلم الكيمياء: ذلك أن العرب لم يكتفوا بنقل ما سبقهم من معلومات ولو أن هذا فى ذاته يعتبر عملاً هاماً أدى إلى حفظ كثير من البراث العلمى والنظريات ، بل إنهم بعد أن ترجموها قاموا بتصحيح الكثير منها ، وتوسعوا فيها وأضافوا إليها ، وكان لإضافاتهم هذه واكتشافاتهم أثرها الكبير فى تقدم علوم الكيمياء ؛ كذلك كان للعرب فضل السبق فى تطوير علم الكيمياء كعلم تجريبى ، فلم يقفوا عند حد النظريات والآراء الفلسفية كما فعل اليونان ، بل قاموا بإجراء التجارب والاختبارات وأنشئوا لذلك مختبرات خاصة ، ليتحققوا من صحة هذه النظريات.

وقد حار كثير من المؤرخين والمستشرقين فى تفسير هذه الظاهرة الجديدة التى صاحبت فكركثير من العلماء العرب ، وهى تلك النظرة العلمية التجريبية التى اتسمت بها أعالهم ، وعزاها البعض إلى بيئتهم الصحراوية وما تفرضه عليهم من حرص وحذر ، ولكنها ترجع فى

الغالب الأعم إلى أن العرب كانوا يسكنون موضعاً متوسطاً بين حضارات الفرس والرومان . وكانوا يشتغلون بالتجارة مع هاتين الحضارتين مما صبغ أسلوبهم وتصرفاتهم بالنظرة العملية التى انعكست حتى على أعالهم العلمية .

وقد كان جابر بن حيان (٧٩٥م) من أهم الرواد العرب في هذا المجال حتى إنه يمكن تسميته « أبو الكيمياء العربية » وله في هذا الفرع من المغرفات منها « الكامل » و « الحنواص الكبير » و « المقالات الكبرى في علم الصنعة » و « الرياض الأكبر » و البحث » و « الراهب » و « الحدود » و « الإفصاح » و « صندوق الحكمة » و « الرحمة » و « الخالص » إلى غير ذلك من المؤلفات .

ولم يكن جابر بن حيان هو الرائد الوحيد فى هذا المجال : فقد كان أبو بكر محمد بن زكريا الرازى (٩٣٢ م) ، ومن أهم مؤلفاته كتاب «سر الأسرار » الذى منه نسخة مترجمة إلى اللاتينية فى المكتبة الأهلية بباريس تحت اسم Secreta Secretoriwm ؛ كما أن منه نسخة بالعربية بمكتبة ليبزيج وغير ذلك من الكتب .

كذلك فإن هناك ابن سينا أو الشيخ الرئيس (١٠٣٧ م) وله مقالة في الكيمياء في كتاب « الشفاء » نفي فيها إمكان تحويل المعادن إلى ذهب ، كما أن له كتاباً آخر يسمى « رسالة في الإكسير » ، غير أن جابر ابن حيان قد استرعى أنظار أغلب المستشرقين بأعاله الكيمياوية العظيمة

والمواد التى حضرها بنفسه مثل حمض الطرطريك (الطرطر) وحمض الكبريتيك (ماء الزاج) وحمض النيريك (ماء الفضة) والماء الملكى (ماء الذهب) ؛ كما يرجع بعض هؤلاء المستشرقين - مثل هونكه وأوليرى - الفضل فى نشأة المدرسة الغربية فى الكيمياء إلى أعال الكيمياوبين العرب الذين قاموا بتطهيرها من السحر والشعوذة والتهويلات وأضافوا إليها الشىء الكثير فى طريقها الطويل من «هرمز» إلى تلميذه الرومانى «ماريانوس» إلى الأمير العربى خالد بن يزيد بن مروان.

وقد بلغ التقدم الكبير الذى بلغه العرب فى مجال الكيمياء التجريبية مبلغاً أثار ريبة بعض هؤلاء المستشرقين حتى إن «برثوليه» ذكر فى كتابه «العصور الوسطى» أنه يشك فى نسبة الكتب اللاتينية فى الكيمياء – والتى جرى العرف على نسبتها إلى جابر بن حيان – إلى جابر العربى! وقد انساق وراء هذا التخيل حتى إنه افترض أن هناك جابرين: أحدهما لاتينى مجهول أو جابر القرن الثالث عشر الميلادى، والآخر جابر بن حيان العربى أو جابر القرن الثامن الميلادى! وبذلك نشأت مسألة جابر حيان العربى أو جابر القرن الثامن الميلادى! وبذلك نشأت مسألة جابر الوهمية والتى أصبحت مثاراً للمناقشات والمداولات العديدة بين كثير من العلماء المستشرقين من ناحية وبين بعض العلماء العرب وبعض المستشرقين الآخرين مثل هولميارد وروسكة وغيرهم من ناحية أخرى.

المشكوك فى نسبتها إنما هى فى الأصل لأحد علماء العصور الوسطى المجهولين ، ولكنه لم ينسبها إلى نفسه ، بل نسبها إلى شخصية خيالية سماها (جابرا) ، وهذا – طبعاً – شىء غير جائز الحدوث ، ويتنافى هو والأسلوب العلمى وطبيعة العلماء!

وقد تبين فيما بعد – استناداً إلى الكثير من الوثائق التاريخية والعلمية – أن جابر بن حيان كان حقيقة ثابتة وأن ما نسب إليه من مؤلفات هي الأخرى حقيقة واقعة ، وقد وردت أقدم الشواهد على وجودها في مؤلفات « ابن أصيل » وفي « الفهرست » لابن النديم .

ويعتبر هـولميارد أن كتاب «المجـموعة الكاملة» La Summa Perfectiows Magesterri الذى ظهر فى العصور الوسطى فى أوربا ويعتبر من أهم الكتب فى علم الكيمياء فى ذلك الحين – ترجمة كاملة لكتاب «الحالص» لجابر بن حيان ؛ كما أنه يعتبر أن علم الكيمياء كان مقصوراً على العرب فى العصور الوسطى من القرن الثانى عشر الميلادى .

المختبر العوبى وأدواته

ترى المستشرقة الألمانية سيجريد هونكه أن البحث عما يسمى « حجر الحكمة » أو « حجر الفلاسفة » الذي يحول المعادن الحسيسة إلى المعادن النبيلة ، وكذلك البحث عن « الإكسير» الذي يهب للمرء الصحة ويطيل عمر الفرد – كانا من الأحلام التي راودت المصريين القدماء والفرس والإغريق ومن بعدهم الكمياويين العرب ثم الأوربيين.

وعلى الرغم من أن كل هؤلاء لم يتوصلوا إلى نتيجة محددة في هذا الشأن فإن الجهود الكبيرة بذلت والبحوث العديدة التي أجريت في هذا الاتجاه قد عادت بالفائدة على علم الكيمياء حيث أدت إلى بعض الاكتشافات الهامة ؛ كما أنها ساعدت على وضع قواعد ثابتة لهذا العلم ، وكان الفضل الأكبر في ذلك للطريقة التجريبية العلمية التي اتبعها العلماء العرب في هذا الميدان.

وقد قام الكيمياويون العرب بإجراء عديد من التجارب منها : ماذكر فى كتبهم ، ومنها ما تناقله عنهم الآخرون . وقد استلزمت هذه التجارب ضرورة وجود مكان مخصص لهذا العمل مجهز بالأدوات والمعدات التى تساعد فى إجراء هذه البحوث . وقد ذكر ابن النديم : أن جابر بن حيان كان يقيم فى الكوفة فى شارع باب الشام فى درب يعرف بدرب الذهب ، وأنه وجد فى هذا المكان هاوناً كما وجد فيه أيضاً موضعاً «للحل والعقد» أى للتحليل والمركب .

كذلك ذكر هولميارد أن معمل جابر بن حيان قد تم العثور عليه فى أثناء الحفر فى أنقاض بعض المنازل بالكوفة منذ قرنين من الزمان ، وقد تصور هولميارد أن المعمل فى ذلك الحين كان يشبه القبر وهو بعيد عن الأعين ، ولا يحتوى إلا على القليل من الأثاث مثل بساط ومسند ومنضدة خشبية صغيرة فوقها قنديل مضىء أو ربما شمعة ؛ كما أنه يحتوى على رفين أو ثلاثة أمام الجالس توضع فوقها القوارير أو الزجاجات ؛ كذلك يوجد وعاء كمصدر للماء وأجهزة كثيرة أخرى على الأرض بعضها معروف والبعض الآخر لا يُعرَف عنه شيء ؛ كما أن المختبر قد يحتوى على موقد فى صدر المكان يجلس أمامه العالم الكيمياوى ، ونجد بجانبه الهاون الذى قد يحتوى على بعض المساحيق ، وبصورة عامة فإن هذا المختبر القديم كثير الشبه بالمختبر الكيمياوى الحديث .

وقد استخدم الكيمياويون العرب كثيراً من الأدوات والأجهزة فى إجراء تجاربهم ، وأطلقوا عليها أسماء خاصة وردت فى كتبهم ، كما ذكر بعضاً منهاكل من الحوارزمى والرازى وهولميارد مثل الكور أو الموقد نافخ نفسه ، وهو عبارة عن فرن ذى منفاخ له جدار مثقب يساعد على دخول

اهواء يستعمل فى عمليات الصهر والتسخين والغليان والتسامى وغيرها ، ومنها البوطق أو البوتقة وهى إناء غير عميق يصنع من الصلصال المحروق ، وربماكانت مبطنة من الداخل حتى لا تتفاعل هى وما يوضع بها من مواد ، ومنها الماشق أو الماشة ، والملعقة أو المغرفة والهاون ويده والأحواض الزجاجية والقوارير والمكسر والمقراض والمبرد والقمع والمنخل والسفنجة والأقداح (والفنجان) والقطارة وغيرها .

وبخلاف هذه الأدوات السابقة التى تستعمل فى كثير من الأغراض فقد كان لهم أجهزة أخرى تستعمل فى بعض الأغراض الحاصة أو فى القيام ببعض العمليات الكيمياوية النوعية :

فقد عرف الكيماويون العرب الزق أو أنبوبة النفخ ، وهي عبارة عن أنبوبة رفيعة ذات طرف ملتو قليلاً ينفخ فيها الهواء الذي يوجه إلى طرف اللهب فيزيد اشتعالاً ، ويجعله أكثر قوة وحرارة مما يساعد على صهر المعادن . ومازالت هذه الأداة تستعمل في المختبرات حيىاليوم .

كذلك ابتكر العرب آلة أو أداة أسموها آلة بوط بريوط وهى عبارة عن بوتقة صغيرة بها بعض الثقوب فى أسفلها ، وتوضع فى فوهة بوتقة أخرى أكبر منها ، ويحكم الوصل بينهما بطين ، وقد استخدمت هذه الأداة فى عمليات « الاستنزال » أى الترشيح وهى تشبه بعض أنواع المرشحات المستخدمة اليوم . وقد ابتكر العرب كذلك « الأثال » وهو المرشحات المستخدمة اليوم . وقد ابتكر العرب كذلك « الأثال » وهو

عبارة عن طبق ذى غطاء (مكب) واستخدم فى تركيز المستخلصات وفى عمليات التصعيد والتسامى .

ومن أهم ابتكارات العرب في مجال الكيمياء التجريبي استحداثهم لعديد من أجهزة التقطير التي أحدثت انقلاباً هائلاً ، وسمحت لهم بإجراء كثير من العمليات الكيمياوية الرئيسية مثل التقطير والتصعيد والتلقية والفصل والتركيز وغيرها من العمليات التي ساعدتهم على كشف خواص كثير من المواد وتحضير كثير من المستخلصات والعقاقير والعطور. وقد جاء ذكر الأنبيق في مؤلفات جابر بن حيان وهوكها وصفه يتركب من قرعة يوضع بها السائل المراد تقطيره ومن قابلة لاستقبال السائل المقطر، وقد تصل بينها أنبوبة توصيل، أما الأنبيق الأعمى فليست به وصلة جانبية ، وهو يشبه الدورق المخروطي المستعمل اليوم . كذلك استخدم الكيمياويون العرب الهاون والمهراس ، وعرفوا المرجل ويصنع من النحاس أو الحديد ، وأطلقوا عليه أحيانا اسم طنجير ، كما استخدموا السكرجة في عمليات (التبخير) البطيء وهي تشبه زجاجة الساعة المستخدمة اليوم ، واستخدموا راووقاً من خيش في أعمال التصفية والترشيح .

وقد عرف الكيمياويون العرب الميزان الحساس ، ووصفه جابر فى كتبه وصفاً دقيقاً ، وكانوا يستخدمون الرطل والأوقية والمثقال والدرهم والدانق والقيراط والحبة فى بحوثهم الكيمياوية ، ومن المعروف أن الرطل

المستخدم فى ذلك الحين كان يساوى ١,١ من كيلو جرام ، على حين كانت الحبة تزيد قليلاً على ١,٠ من الجرام ؛ مما يدل على مدى حساسية ودقة الميزان المستعمل فى ذلك الحين ، ومن المدهش حقاً أن الميزان لم يستخدم فى التجارب الكيمياوية فى أوربا إلا بعد عهد جابر بن حيان بأكثر من ستة قرون !

العمليات الكيمياوية الني عرفها العرب

يتضح مما سبق أن المعمل العربي كان مجهزاً بكثير من الأجهزة والأدوات التي مازلنا نعرف بعضها أو الكثير منها حتى اليوم. وقد سمح ذلك للكيمياويين العرب بالقيام بعديد من العمليات الكيمياوية الهامة التي تعتبر أساساً لعلم الكيمياء التجريبي الحديث: فقد عرف العلماء العرب عمليات التقطير والتصعيد (التسامي) والترجيح (التركيز) والتحليل والتشويه والتشميع والقصداة (تكوين الصدأ) والتكليس (الاتحاد مع الأكسجين) والتصويل (التعديم)، واستخدمت هذه الأخيرة في فصل الخامات بعضها عن بعض.

كذلك عرف العرب عمليات الإقامة (تقسية المعادن) والألغام (الاتحاد مع الزئبق) والتصفية والاستنزال (الترشيح) والتبيض (قصر الألوان) والعقد (التحضير أوالتركيب) والتبخير والخلط والسحق والتجفيف والتكرير (فصل السوائل بعضها عن بعض) والسقى (التخفيف بالماء) والتطهير (أى الغسل بالماء وإزالة الشوائب) والتخمير (واستخدمت هذه الطريقة في تحضير الكحول وحمض الخليك) والسكرجة (البخر) والتنقير ويقصد بها التنقية .

ويتبين من ذلك أن العمليات الكيمياوية الأساسية كانت معلومة للعلماء العرب ، وقد جاء ذكر الكثير منها فى بحوثهم ومؤلفاتهم مصحوبة بشروح وافية عن كيفية إجراء هذه العمليات التي كان لهم فضل السبق فيها والتي مازلنا نستخدمها حتى اليوم.

المصطلحات الكيمياوية عند العرب

احتوت مخطوطات الكيمياويين العرب أمثال جابر بن حيان (وأبو بكر الرازى) على أسماء لكثير من المواد الكيمياوية . وكانت هذه الأسماء متداولة بينهم ومتفقأ عليها بين أصحاب الصنعة حتى إنها بلغت مستوى المصطلحات العلمية : فقد أطلق العرب اسم الجواهر على العناصر ، وقسموها إلى أجساد قصد بها المعادن « الفلزات » لأنها تتحمل الحرارة ، وإلى أرواح قصد بها اللافلزات مثل الكبريت والزرنيخ ؛ لأنها تتطاير بالحرارة . كذلك أطلقوا أسماء أخرى متعددة على الأنواع المختلفة من المركبات مثل الأملاح والزاجات (البلورات) والمرقشيتا والجمستى والكحل (كبريتيد الأنتيمون) والدوحي (محلول كبريتات الحديدوز) وكان يسمى أحياناً ماء الحديد . والزنجفر (كبريتيد الزئبق) والإسبرنج (أكسيد الأنتيمون) والأسرب (الأنتيمون) والقلص (القصدير) والماء المثلث وكان يحضر من الجير والنطرون والقلى وحمض الأترج (محلول حمض الستريك) والأشنان (الرماد) ويحتمل أن الكلمة الإفرنجية Ash مستنبطة من هذه الكلمة ، والنيلج (السناج) والزيت الطيب (زيت الزيتون) وزيت الزاج (حمض الكبريتيك) والماء المحلل

أو ماء النار أو الماء المساعد (حمض النتريك) وحجر جهنم (نترات الفضة)، والزاج الأخضر (كبريتات الحديدوز) والزاج الأزرق (كبريتات النحاس المائية) والماء الحاد (حمض الحليك)، والحل المصعد (حمض الحليك المركز) والنورة (الجير المطفأ) وعصارة الرايب (محلول حمض اللبنيك) وكلس الفضة (أكسيد الفضة) وإسفيداج الكلس الثابت (كربونات الرصاص) وكلس العظم وماء الملح وغيرها.

ومازلنا حتى اليوم نستخدم بعض هذه المصطلحات العربية مثل الطلق (التلك) والزنجار (خلات النحاس القاعدية) والإسفيداج (كربونات الرصاس القاعدية) والبوتاس (هيدروكسيد البوتاسيوم) والسلماني (كلوريد الزئبقيك) والراسب الأحمر (أكسيد الزئبق) وملح النشادر (كلوريد الأمونيوم) والماء الملكي والصودا الكاوية والكحول (وهي أصلا الغول عند العرب ولكها حرفت إلى الكحول عند ترجمها إلى اللاتينية) والجبس أو الجمص ، والحير الحي والراسب والمحلول والحمض .

النظريات الكيمياوية القديمة وتطورها على يد العلماء العرب

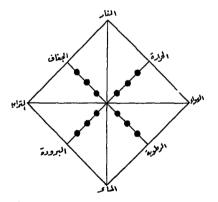
أتاحت عمليات النقل والترجمة التي انشغل بها العرب فرصاً هاثلة للاطلاع على أعمال كل من سبقوهم فى مختلف مجالات العلوم والمعرفة . وكما بينا من قبل لم يكتف العلماء العرب بنقل ما سبقهم من تراث ، بل قاموا بدراسته ونقده ، وأضافوا إليه الشيء الكثير .

وقد تناول العلماء العرب كثيراً من النظريات الكيمياوية التي عرفها الأقدمون بالبحث والتمحيص، وأدخلوا عليها كثيراً من التعديلات والشروح، بل أقاموا أحياناً برفض مالم يتمشى منها مع تجاربهم واستنتاجاتهم، ووضعوا لها بديلاً متطوراً ؛ ليفسر الظواهر العلمية التي كانت معروفة لديهم، كما أنهم قاموا في كثير من الأحيان باكتشاف أسس ومبادئ جديدة لم تكن معروفة من قبل.

ويمكن الاستدلال على ذلك باستعراض بعض النظريات أو القضايا العلمية الهامة التى كان للعرب : إما فضلُ السبق فيها وإما تناوُلهم لها بالنقد والبحث والتطوير.

نظرية العناصر الأربعة ونظرية الكبريت والزئبق لجابر:

أعلن إرسطو (٣٢٢ ق . م .) نظريته فى تركيب المادة فى كتابه « السماء » . وافترض فيها أن العالم كله يرجع فى الأصل إلى ما أسماه « المادة الأولى » وافترض كذلك أنها تظهر فى شكل أربعة عناصر بسيطة هى : النار - الهواء - الماء - التراب ، ويشترك كل عنصر منها والعنصر الآخر فى خاصيتين من الحواص الأربعة التالية : الرطوبة - المبوسة - الحرارة - المبرودة .



وعندما جاء جابر بن حيان قام بفحص نظريات وأعمال كل من سبقوه ومنها نظرية العناصر الأربعة السابقة . وقد وجد جابر أنها لا تفسر الظواهر والمشاهدات التي كان يلاحظها في تجاربه ؛ مما أدى إلى وضع نظريته الخاصة عن تكوين المعادن من الكبريت والزئبق والتي نجدها في كتبه « الإيضاح » و « المائة والإثنى عشر » وقد قال المستشرق جورج سارتون في ذلك : منذ شرع المسلمون يتشككون في النظريات الكيمياوية القديمة بدأت مرحلة وصولهم إلى مستوًى عال من التفكير الكيمياوي ! ».

وقد حمل جابر على نظرية إرسطو ، وحاول أن يضع لها أساساً جديداً يفسر كيفية تكون العناصر فى باطن الأرض ، وخرج من ذلك بنظرية جديدة بقيت معمولاً بها حتى القرن الثامن عشر الميلادى . ومما قاله جابر فى هذا الشأن :

«إن المعادن تتكون من عنصرين أحدهما دخان أرضى ، والآخر بخار مائى ، فإذا تكاثف هذان العنصران فى باطن الأرض تكون الكبريت والزئبق ، وإذا اتحد الكبريت والزئبق تكونت المعادن وإنما تتفاضل المعادن بحسب النسبة التى يتحد بها الكبريت والزئبق ».

ويرى جابر أنه إذا زادت نسبة الكبريت فى المعدن أصبح هذا المعدن أشد صلابة وأخف وزنا ، كما أنه يصير هشًّا ويكون أكثر قبولاً للصدأ ، أما إذا زادت نسبة الزئبق فى المعدن فإنه يصبح أثقل وزناً وأكثر ليونة وأقل قابلية للصدأ .

وعلى الرغم من أن هذه النظرية عديمة القيمة العلمية هذه الأيام

فإنها كانت تمثل تحدياً لنظرية إرسطو ومحاولة للأمام فى تفهم طبيعة المادة . وهى على أية حال تدل دلالة واضحة على معرفة جابر بن حيان لخصائص وصفات المعادن من ناحية الصلابة والليونة ، ومن ناحية قابليتها للصدأ أو مقاومتها له ، كما أنها تدل على معرفته بما نسميه اليوم الوزن النوعي .

نظرية تحويل العناصر:

شغلت هذه القضية أذهان كثير من التجريبيين منذ زمن بعيد ، وكان الهدف منها تحويل بعض المعادن الحسيسة مثل الرصاص إلى معادن نفيسة مثل الفضة والذهب فى خطوة واحدة .

وقد كانت هذه المحاولات ممكنة نظريًّا على ضوء كل من نظرية العناصر الأربعة لإرسطو أو نظرية الكبريت والزئبق لجابر بن حيان. ولقد انشغل بهذا التحويل كثير من العلماء وغير العلماء في العصور الوسطى ، وكان هدفهم الأول اكتشاف مادة عنصرية يمكن بها تحويل العناصر بعضها إلى البعض أو إلى معدن الذهب ، وهي ما سميت فيا بعد باسم «السر الأعظم» أو «الحجر المكرم» أو «حجر الفلاسفة».

وقد أثارت هذه الفكرة وما تبعها جدلاً عميقاً بين المشتغلين بعلوم الكيمياء على مر العصور ، فمهم : من تحمس لها وأفرد لها أبواباً في كتبه ، ومهم من أنكر هذا الاحمال .

ولقد اختلف الكيمياويون العرب فى تفسير كيفية تحويل المعادن بعضها إلى البعض ، فقال بعضهم : لأنها تتحرك فيصير النحاس فضة وتصير الفضة ذهباً . وقال البعض الآخر : إن المعادن لا تتغير إلا فى صورتها ، فيصبغ النحاس فيصير أبيض اللون كالفضة ، وهكذا وإن كان كل معدن يظل حافظاً لكل صفاته الأصلية .

وقد كان ابن سينا من العلماء العرب الذين أنكروا فكرة تحويل المعادن الحسيسة إلى ذهب أو فضة إذ يقول : « نسلم بإمكان صبغ النحاس بصبغ الفضة ، أو الفضة بصبغ الذهب ، إلا أن هذه الأمور المحسوسة تشبه ألا تكون هي الفصول (الحواص) التي تصبر بها هذه الأجساد أنواعاً ، بل هي أعراض ولوازم ».

ويساير ابن سينا فى هذا الاتجاه معاصره البيرونى ، وقد ذكر رأيه فى ذلك فى كتابه « الجاهر فى معرفة الجواهر » كذلك عرض الكيمياوى العربى زين الدين عبد الرحمن الجويرى فى النصف الأول من القرن الثالث عشر الميلادى ما يقرب من ثلثاثة طريقة يخدع بها أهل الصنعة القديمة السذج من الناس .

غير أننا نجد أن الكيمياوى العربى أبا القاسم محمد بن أحمد العراق (١٣٠٠ م) يدافع عن فكرة تحويل المعادن إلى ذهب فى كتابه « العلم المكتسب فى زراعة الذهب » بقوله : « إنه يمكن تحويل الرصاص إلى الفضة ، فإذا أثرت النار فى الرصاص أحلته وأنضجته وتطاير الجزء

الأكبر منه وتخلفت بقية صغيرة من الفضة ، وبهذه الطريقة يمكن الحصول على ربع درهم من الفضة النقية من رطل من الرصاص » . وحيث إنه قد تيسر بذلك تحويل جزء من الرصاص إلى فضة فليس من المستبعد تحويله كله كها أنه يصبح من المعقول تحويل الفضة إلى ذهب !

والاستنتاج الذى توصل إليه العراق لم يكن وليد الوهم أو الحيال ، ولكنه كان مبنيًا على التجربة العملية وعلى بعض الظواهر والمشاهدات التي رآها ولم يحسن فهمها وتفسيرها ، فهو فى هذه التجربة قد تمكن فعلاً من فصل جزء من الفضة من خام الرصاص قدره هو بنفسه بحوالى ربع درهم فى الرطل الواحد ، وهذه حقيقة فإن بعض خامات الرصاص تحتوى على بعض الفضة ، ويمكن فصلها عنها بالنار بالتسخين الشديد ، ولم يكن ليتسنى له ولأمثاله فى هذا العصر أو ما سبقه من عصور إدراك هذه الحقيقة ، وفسروا هذه المشاهدة على أنها تحويل لأحد المعادن الخسيسة وهو الرصاص إلى أحد المعادن النفيسة وهي الفضة بتأثير النار . وقد استطاع الكيمياويون العرب وعلى رأسهم جابر بن حيان وأبو بكر الرازى من بخلال محاولاتهم المتعددة لتحويل المعادن بعضها إلى بعض أن يكتشفوا كثيراً من خصائص وصفات العناصر والمواد التي كانت غير معروفة من قبل : أى أنه برغم جدوى هذه المحاولات فإنها كانت ذات فائدة أكبر. فقد دعاهم هذا إلى إجراء مئات من التجارب وإلى ابتكار عديد من الأجهزة والأدوات ؛ كما أنهم قاموا بتحليل عددٍ لا يحصى من المواد بغرض الحصول على حجر الفلاسفة الذى وصفه شيخ الكيمياويين العرب جابر بن حيان فى كثير من مؤلفاته .

ويبدو أن كثيراً من الباحثين أو المشتغلين بالكيمياء الذين أتوا بعد جابر لم يفهموا قصده فى وصف حجر الفلاسفة ، وغاب عن الكثير منهم قصده من إجراء تجاربه المختلفة . وإذا اطلعنا على وصف جابر لحجر الفلاسفة خرجنا بانطباع غريب ، وهو أن هذا الحجر ما هو إلا خام الذهب نفسه أى الصخور الأرضية التى تحتوى على آثار من الذهب ، وأن جابراً كان فى حقيقة الأمر يشرح طريقة فصل هذا الذهب من تلك الحامة فقط .

ولدينا دليل واضح على ذلك فى المقالة العاشرة من كتاب جابر بن حيان « الحواص الكبير » والتى ذكرها كراوس فى كتابه « محتارات من رسائل جابر بن حيان » وهى ذات دلالة كبيرة فى هذا الصدد ونص هذه الرسالة كالآتى :

«كنت يوماً عند إسحق بن موسى بن يقطين وعنده رجل فاضل من الصنعوبين (من المشتغلين بالكيمياء) لم أر مثله فى الطالبين لهذه الصناعة ، فبلغنا إلى هذا الموضع حتى إذا تذاكرنا أن شيئاً يعمل به هذا العمل دفعة واحدة (يشير إلى حجر الفلاسفة) قال لى : يا سيدى ،

أنت تعلم أن هذا عند الفلاسفة وفى ظاهر كلامهم أن ذلك ممتنع أن ينقلب شيء من النحاسية أو غيره إلى الذهبية ، دون الفضية ثم يصير إلى الذهبية فقلت : أتعلم لم ذلك يا أخى ؟ قال لا ، والله ، فقلت : إنه من الممتنع عندهم في كل عقل في أول الأمر أن يصير أول إلى ثالث دون أن يحل في الثاني . فإن الأجساد كلها دون الذهب في الأوزان أولاً ؛ قال : نعم ؛ ثم إن الفضة إلى الذهب أقرب من جميع الأجساد. قال نعم ؛ فقلت له : وأوجبوا أن ذلك محال أن يكون جسداً منها في حد الذهب دون أن يصير فضة ؛ لأن مثال الذهب عشرة من العدد ، ومثال الفضة تسعة ، ومثال الأجساد من ثمانية إلى الواحد ، فمن المحال أن يبلغ هذا الحساب أو غيره عشرة دون أن يبلغ تسعة فاعلم ذلك (يشير هنا إلى أنه لا يمكن أن ينتقل المعدن من حالة إلى أخرى فجأة) . فلما انكشف له ذلك قال : نعم ؛ فإنه لمن أعجب الأقاويل ! فكيف يصير يا سيدى هذا الذي تذاكرناه حقًّا والحق لا يكون في وجهين متناقضين ، يقصد كيف يمكن تحويل المعادن إلى ذهب بالتدريج من معدن إلى فضة إلى ذهب؟ ثم كيف لا يمكن إجراء ذلك على حد قول (الفلاسفة) ؟ فقلت له : إنك كنت عندى محموداً من أول أمرك إلى هذا الوقت ، كأنك انحللت في باب النظر (أي بعدت عن الفهم والبصيرة) قال : نعم ، يا سيدى ، أنا أسألك أن تعلمني كيف ذلك ؟ فقلت : نعم ، إنك لو استعملت ما تكلمت به من ساعة قبل هذا الوقت ههنا كنت قد

أصبت الطريق بجعله يجيب عن نفسه حتى يقتنع بما قال ، وهذا أسلوب سقراط فى الإقناع . وكان قد جرى بيننا قبل هذاكلام فى التشميع فجود فیه (أی أحسن) فقال : وما ذلك یا سیدی ؟ فقلت : ألیس بعض الأشياء قد تصير إلى التشميع وأنت لا تعلم ولا شمعته ؟ فقال : حسبى فأعد أنت المسألة . فقلت : إنه ينتهى فى التدبير إلى التاسع ونحن لا نراه فيجب أن تتأمل ذلك حتى إذا وصل الذهب المدبّر إلى حالة الفضة في التشميع صبغ النحاس فضة ؛ فقال : صدقت « انتهت المقالة » . وَلَلْحَظُ أَنْ جَابِرًا فَي هَذَهِ الْمُقَالَةُ كَانَ يَخِفَى الْحَقَيْقَةِ ، وَلَا يُصرح بِهَا فى وضوح إلى السامع أو القارئ ، ولكن نلاحظ قوله صبغ النحاس فضة مما يدل على عدم اقتناعه بهذا التحويل العنصرى ، وأن العملية فى نهاية الأمر عبارة عن تغير ظاهرى مثل صبغ النحاس بلون الفضة! وتعتبر تلك المقالة دليلاً هامًا ينفي عن جابر بن حيان تلك الخرافة التي ألصقها به كثير من الباحثين ومن أتوا بعده من المشتغلين بهذه الصنعة ، ولم تخرج تجارب جابر عن كونها تجارب معملية متقدمة لا تؤدى إلا إلى تحضير بعض المركبات الكيمياوية والأحماض وغيرها من المواد. وقد حذر جابر من الجرى وراء الأحلام ، ونبه إلى العناية بالدرس والتمحيص فقال: «حتى لا تذهب بعمرك سدى»، كذلك فإن هناك شيئاً يسترعى النظر في مقالة جابر وهي قوله : « الأجساد كلها دون الذهب في الأوزان ، وكأنه يشير إلى أنه لكي يتحول أحد المعادن إلى الذهب لابد ً

أن يتغير وزنه وهو ما لا يحدث عادة فى التجارب الكيمياوية ! ومن المعتقد أن حجر الفلاسفة عند جابر كان الزنجفر (كبريتيد الزئبق) وأنه كان يحضره بنفسه ، ثم يصهره مع معدن النحاس فى وسط الرماد ، فيتحلل إلى الزئبق الذى يكون مملغا مع النحاس فإذا كانت كمية الزئبق صغيرة تحول النحاس الأحمر إلى لون ذهبى مثل الذهب ، أما إذا كانت كمية الزئبق كبيرة صبغ النحاس بصبغ الفضة كما قال جابر . وجدير بالذكر أن جابر بن حيان قد عرف عملية الإلغام ووصفها ضمن تجاربه العديدة .

وفى الحقيقة فإن عمليات تحويل المعادن الخسيسة إلى معادن نفيسة باستعال حجر الفلاسفة قد فهمت بطريقة سطحية غير متأنية وعلى أساس أنها من العلوم الغيبية التي كانت شائعة فى ذلك الوقت مثل السحر والشعوذة ، ومن ثم فقد جانب التوفيق هؤلاء الباحثين ولم يستطيعوا التعرف على الحقيقة العلمية التي تحتويها هذه المحاولات ، كما أن الأسماء التي أطلقها الأولون على هذه التجارب كانت لا تتفق مع مفاهيمنا العلمية ، وبذلك فإنها كانت مضللة وكانت سبباً فى ضياع المعنى المقصود من هذه التجارب .

والاحمال الأكبرأن عملية تحويل المعادن الخسيسة إلى ذهب ما هى إلا عملية استخلاص فعلى للذهب من خاماته بطريقة كيمياوية سليمة تتلخص فى استخدام الخام المحتوى على الذهب وصهره: إما مع الزئبق ، أو مع الزنجفر (كبريتيد الزئبق) حيث يتكون مملغم الذهب الذى ينفصل عن الشوائب. ثم يتحلل بالحرارة إلى بخار الزئبق ، ويتبقى الذهب الأصلى السابق وجوده فى الحام المستخدم.

وقد عبر جابر بن حيان عن هذا المعنى فى كثير من كتبه ومقالاته بطريقة غامضة مبهمة ، ولكمها بلا شك تحمل فى ثناياها كثيراً من الجمل والعبارات التى تؤدى إلى هذا المعنى السابق . ومن الملاحظ أن بعض العلماء العرب مثل ابن سينا والكندى والفارابي لم يخالفوا جابراً فها ذهب إليه إلا أن أبا بكر الرازى وكثيراً من العلماء الأوربيين قد جروا وراء هذا الحلم لفترة طويلة .

ولعل بعض التجارب العملية الدقيقة مثل تجربة «العراق» التى تمكن فيها من فصل بعض الفضة من الرصاص وما احتوته من ظواهر غير مفهومة فى هذه العصور هى التى خدعت الكيمياويين القدامى، وجعلتهم يعتقدون إمكان هذا التحويل. ومن أمثلة هذه التجارب التى أسىء فهمها والتى ساعدت مظاهرها على إثارة هذه القضية غمس قضيب من الحديد فى محلول الزاج الأزرق (كبريتات النحاس) فإنه بعد فترة من الزمن يتحول لون القضيب إلى اللون الأصفر أو الأحمر، فيظن أنه قد تحول إلى ذهب أو نحاس! وحقيقة الأمر أنه حدث تبادل بين أيونات الحديد التى تخرج من القضيب إلى المحلول لتحل محل أيونات النحاس على حين تترسب أيونات النحاس من المحلول على سطح قضيب النحاس من المحلول على سطح قضيب

الحديد . فتعطيه هذا اللون الأصفر أو الأحمر . ولم يكن لدى القائمين بهذه التجارب علمٌ بعملية التبادل الأيونى هذه أو عملية الإحلال التى نعرفها لحن الآن فلعبت برءوسهم الظنون !

كذلك فإن صهر بيريت الحديد (كبريتيد الحديدوز) مع الرصاص في النار يعطي بعد فترة طويلة من التسخين الشديدكمية قليلة من الذهب وقد ظن القائمون بهذه التجارب – لقصور علمهم وإدراكهم – أن الحديد يتحول إلى ذهب في هذه التجربة ، ولكن الحقيقة العلمية الثابتة أن بعض خامات الحديد ومنها خام البيريت تحتوى على آثار ضئيلة من الذهب وعند صهر خام البيريت في وجود فلز الرصاص الذي يساعد على خفض درجة الحرارة اللازمة للصهر – فإنه يتطاير منها ما يتطاير ، ويتبقى الذهب في حالته النقية ، وليس هناك تحول ما من الحديد إلى الذهب! وينبغي أن نشير هنا إلى أن السبب الأول في ذلك الغموض الذي أحاط بعمليات تحويل المعادن إلى ذهب هو رغبة القائمين على هذه التجارب في الاحتفاظ بأسرارها وإحاطتها بهالة من الكمّان والتعقيد ، فكل منهم يريد الفضل لنفسه ؛ كما أنه يرغب في أن يكون الوحيد الذي يعرف هذا السر العظيم الذي يحقق له الثروة والسلطان!

وقد استمر السباق بين المشتغلين بعلوم الكيمياء فى هذا المضهار فترة طويلة شملت أغلب العصور الوسطى حتى إن بعضهم قد أضاع ثروته وأفنى عمره فى سبيل تحقيق هذا الهدف مثل « برنارد تريفيزان » الذى عاش فى القرن الخامس عشر ، والذى بحث عن الذهب حتى فى روث البهائم وسلق من البيض ألفين مع تقطير الناتج على مدى ثمانى سنوات طويلة لاستخراج حجر الفلاسفة . وقد مات تريفيزان قبل أن يحقق شيئاً ، بل لعله عرف أنه كان ينشد المستحيل ؛ فقد كان آخر أقواله «لعمل الذهب على المرء أن يبدأ بالذهب ! » .

« لعمل الذهب على المرء أن يبدأ بالذهب! ». وقد ادعى « فان هلمونت » (١٦٤٤ م) بأنه استطاع تحويل الزئبق إلى ذهب ، ولكن تبين أنه كان يستعمل خامات معدنية تحتوى أصلاً على الذهب ، ولم يكن يفعل شيئًا جديدًا ، بل كان يكرر التجارب التي قام بها نفسها جابر بن حيان من قبل في القرن الثامن الميلادي. وقد استمرت هذه المحاولات حتى بداية القرن العشرين ، فنجد أن كيمياويا طبيبا بريطانى الأصل يدعى «جيمس برايس » (١٧٨٢ م) وهو عضو فى الجمعية الملكية البريطانية يقوم بتجارب غريبة تشتمل على مساحيق بيضاء وحمراء مدعياً أنه يستطيع تحويل الزئبق إلى ذهب، ولكن عندما طُلِبَ منه إعادة التجربة عجز عن ذلك وانتحر! ويبدو أن تحقيق هذا الحلم الذى راود المشتغلين بالعلم على مدى التاريخ قد استقطب كثيراً من المحتالين، فعمد بعضهم إلى الغش والحداع فكانوا يضعون إحدى المواد فى بوتقة ساخنة ويقلبونها بمحرك أجوف من الحديد يحتوى بداخله على قليل من برادة الذهب ، ثم يقومون بسد طرفه الأسفل بالشمع . وعند تحريك المادة الساخنة بهذا

المحرك فإن الشمع ينصهر بالحرارة وتنتشر برادة الذهب فى المحلول ، ثم ترسب أخيراً فى القاع ، فيخيل لمن يرى ذلك أن المادة قد تحولت إلى ذهب! .

وقد استخدم آخرون محركاً من نوع آخر نصفه الأعلى من الحديد على حين صنع نصفه الأسفل من الذهب المغطى بطلاء خاص يشبه الحديد حتى يخيل لمن يراه أن القضيب قد صنع بأكمله من الحديد ، وعند تحريك السائل بهذا المحرك فإن الطلاء يزول تدريجاً عن النصف الأسفل من القضيب ، ويظهر الذهب ، ويبدو لمن لا يعلم هذه الحقيقة أن الذهب قد ترسب على القضيب من المحلول!

كذلك ادعى دكتور ستيفن إمنس فى الولايات المتحدة حديثاً أنه قد اكتشف « الأرجنتاورم » (Argentawrwy) وهو شىء أشبه بحجر الفلاسفة ، فإذا وضعه فى مزيج من الفضة والذهب زاد فيه مقدار الذهب .

وقد ألف هذا الرجل شركة مساهمة باعت لمصلحة الدمغة بالولايات المتحدة الأمريكية سبيكة تزن عشرة أرطال ، وجد بالتحليل أن بها فضة وذهباً . وقد وعد الدكتور ستيفن بإقامة عرض لاكتشافه فى المعرض العالمي الذي كان مزمعاً عقده عام ١٩٠٠ ، ولكنه لم يبر بوعده ، وتبين أن كل ما قاله لم يكن إلا خدعة كبرى !

نظرية الفلوجستون (Phlogiston Theory) :

تنسب هذه النظرية إلى العالم الألماني «شتال» (Stall) ١٧٣٤ م. ويمكن أن نطلق عليها اسم نظرية السعير.

وقد ادعى شتال أن كل مادة تتكون من رمال أوكلس ومن مادة أخرى قابلة للاشتعال تسمى (فلوجستون) أو سعيراً ، وأنه إذا ما تأثرت المادة بالحرارة فإنه ينطلق مها السعير أو الفلوجستون على هيئة ضوء ولهب وحرارة ويتبقى الكلس : أى أن عملية الاحتراق إنما هي فى رأى شتال عبارة عن انطلاق الفلوجستون من المادة على هيئة لهب ، وتنهى عملية الاحتراق بانهاء تصاعد الفلوجستون تاركاً خلفه الكلس أو الرماد .

وقد استمرت نظرية الفلوجستون سائدة لمدة تزيد على نصف قرن بالرغم من قصورها ، ونلاحظ أن هذه النظرية تقوم أساساً على نظرية جابر بن حيان للكبريت والزئبق ، وأنه لا فرق فى الحقيقة بين هاتين النظريتين إلا فى اسم المادة المتطاير ، فجابر يسميها كبريتاً وشتال يسميها (فلوجستون) .

ويبدو أن شتال لم يطلع على جميع أعمال جابر بن حيان التى ترجمت إلى اللاتينية فى العصر الوسيط ، واكتفى بتحوير نظريته عن الكبريت والزئيق على هذا الشكل الذى نراه ، ولم يفطن إلى أن جابر بن حيان قد تكلم عن عملية التكليس ، وهى تسخين المعدن فى الهواء ، وملاحظته أن وزنه يزيد نتيجة لأكسدته وتحوله إلى الإكسيد ، ولو فطن شتال إلى ملاحظة جابر لعرف أن الاحتراق إنما هو فى الأساس عملية اتحاد مع أكسجين الجو.

قانون الاتحاد الكيمياوي

لم يعرف قانون الاتحاد الكيمياوى على وجه التحديد إلا على يد العالم الغربى والتون (١٨٠٨ م) وهو ينص فى أبسط صورة على أن العناصر تتحد بعضها والبعض بنسب ثابتة من ناحية الوزن.

ويبدو أن جابر بن حيان قد سبق والتون بعدة قرون فى فهم هذه الحقيقة العلمية ، وله فى ذلك عدة أقوال وردت فى كثير من كتبه ومقالاته فهو يقول :

« إن فى الأشياء كلها وجوداً للأشياء كلها ، ولكن على وجوه من الإخراج » .

وقال: « وليس فى العالم شىء إلا وهو فيه من جميع الأشياء » . وقال أيضاً: « ينبغى أن تعلم أن الكل يجذب الجزء ، والجزء يدخل فيه بالقوة والفعل جميعاً » .

ويفهم من هذه العبارات أشياء متعددة منها :

 ١ - أن هناك وحدة فى الكون ، وأنه مترابط أشد الترابط ، كما أنها
 تعنى وحدة البناء : فمهما تعددت الصورة والأشكال وتنوعت طرق إخراجها فى النهاية تتكون من وحدات ثابتة . ٢ – أن الكل يتكون من أجزاء وهذه الأجزاء هي التي تحدد القوة والفعل أى تحدد الخواص. وقد تكلم جابر بن حيان كذلك عن أصل الأشاء فقال:

" إن أصل الأشياء أربعة أشياء ولها أصل خامس وهو الجوهر البسيط المسمى الهباء المملوء به الحلل (الفراغ)، وهو يبين لك إذا طلعت الشمس، وإليه تجتمع الأشكال والصورة وكل منحل إليه، وهو أصل لكل مركب، والمركب أصل له، وهو أصل الكل، وهو باق إلى الوقت المعلوم».

ومن المعتقد أن هذا الوصف ينطبق على تعريف الجزىء أو الذرة التي هي أساس في بناء كل مادة ، كما أن قوله وهو يبين لك (يظهر لك) إذا طلعت الشمس يقصد به بيان مدى صغر هذا الهباء ، وقوله – وكل منحل إليه – يعني أن تفكك المركبات يعطى ذرات أو جزيئات في نهاية الأمر ، وقوله – وهو باق إلى الوقت المعلوم – يعطى معنى عدم الفناء والثبات .

ويمكن القول مما تقدم أن جابر بن حيان والكيمياويين العرب قد عرفوا مبادئ النظرية الذرية فى طابعها الفلسنى دون التقنين العلمى . وقد وضع جابر بن حيان فى كتابه «المعرفة بالصنعة الإلهية والحكمة الفلسفية » أساساً لقانون الاتحاد الكيمياوى قبل رختر (١٨٩٢ م) وقبل والتون (١٨٩٨ م) بما يقرب من ألف سنة ! وقد ذكر الدكتور

عبد الحليم منتصر فى كتابه « تاريخ العلم ودور العلماء العرب فى تقدّمه » التجربة التى أجراها جابر بن حيان لتحضير الزنجفر «كبريتيد الزئبق » فيقول :

« لتحويل الزئبق إلى مادة صلبة حمراء - خد قارورة مستديرة وصب فيها مقداراً ملائماً من الزئبق ؛ واستحضر آنية من الفخار بهاكمية من الكبريت الأصفر المسحوق ، وثبت القارورة فوق الكبريت ، واجمعه حولها بشكل كومة مستعيناً بمقدار آخر من الكبريت ؛ حيى يصل إلى حافة القارورة ، ثم أدخل الآنية في فرن ، واتركها فيه ليلة بعد أن تحكم سدها ، فإذا ما فحصها بعد ذلك وجدت الزئبق قد تحول إلى حجر أحمر هو الزنجفر. وهي ليست مادة جديدة في كليها ، والحقيقة أن هاتين المادتين لم تفقدا ما هيها ، وكل ما حدث أنها تحولتا إلى دقائق صغيرة امترجت فأصبحت العين عاجزة عن التمييز بيها وظهرت المادة الناتجة من الاتحاد متجانسة التركيب ، ولوكان في قدرتنا وسيلة تفرقة بين دقائق النوعين لأدركنا أن كلاً مها محتفظ بهيئة الطبيعية المدائمة ».

ويضيف منتصر أن فى هذا تصويراً عجيباً للاتحاد الكيمياوى تخيله جابر ببصيرته ، ولعله لا يختلف كثيرا والتفسير الحديث للاتحاد الكيمياوى الذى يتم باتصال ذرات العناصر بعضها ببعض .

كذلك نجد أن ابن سينا قد ذكر في كتابه « رسالة في صناعة

الإكسير» شيئاً كثيراً عن الاتحاد الكيمياوى وإن عبر عنه بالتداخل الكيمياوى مما يدلل على معرفة العلماء العرب لبعض صور الاتحاد الكيمياوى فى وقت مبكر.

الوزن النوعى ودفع السوائل

عرف العلماء العرب الوزن النوعي للعناصر منذ فترة طويلة . ويمكن الاستدلال على ذلك مما ذكره جابر بن حيان في كتابه « الأحجار على رأى بيناس » فهو يقول : « اعمد إلى سبيكة ذهب أحمر خالص نفي جيد يكون وزنها درهماً وسبيكة فضة بيضاء خالصة يكون وزنها درهماً ، ثم ضع الذهب في أحد كفتي ميزان والفضة في الكفة الأخرى ثم دَلٍّ الكفتين في ذلك الماء الذي صُفِّيَ دخله (خلا من الشوائب) إلى أن تغوصا فيه فإنك تجد الكفة التي فيها الذهب ترجح الكفة التي فيها الفضة وذلك لصغر جرم الذهب (صغر الحجم) وانتفاش الفضة ، وذلك لا يكون إلا من اليبوسة التي فيها ، فاعرف الزيادة التي بينهما بالصنجة » ويتبين من ذلك أن العلماء العرب كانوا يعرفون الوزن النوعى للعناصر المختلفة وقوله : إن ذلك لا يكون إلا من اليبوسة كأنه يقصد اختلاف الكثافة ؛ كما أن ذكره صغر جرم الذهب يعد تعبيراً عن معرفتهم بأن دفع الماء للأجسام يتناسب طرديا والحجم أو بمعنى آخر مع وزن السائل المزاج .

ونحن لا نستطيع أن نحكم حتى هذه اللحظة : هل استنبط جابر

هذه القاعدة وحده أوكان على علم بقاعدة أرشميدس؟.

هذا وقد عرف العلماء العرب كثيراً من النظريات والمبادئ العلمية التي لم تكن معروفة من قبل : فقد وصف جابر بن حيان في كتابه « الكامل » بعض التفاعلات الكيمياوية وما يدخل على المواد المتفاعلة والناتجة من تغيرات كانطلاق الحرارة وامتصاصها . وبرغم صعوبة الأسلوب الذي كتبت به هذه التجارب فإنها تدل على معرفة بمبادئ الكيمياء الحرارية فهو يقول: « دبرنا شيئاً فخرج في معظم الأوقات لم يجز إلا بوزن فيه ، فوجدنا أنه قد اعتوره جزء من الحرارة» والقصد من هذا الوصف أنه قام بتجربة عملية - ولم يجز إلا بوزن فيه - يعني أن هذه التجربة لم تصح إلا عند استخدام أوزان ثابتة ، ثم قوله – قد اعتوره جزء من الحرارة – يدل على أن التفاعل طارد للحرارة . ثم هو يقول : « ولكن للشيء حقيقة أصل ما عدل به عنها ولو بعشر معشار » مما يدل دلالة قاطعة على معرفة جابر بن حيان بقانون النسب الوزنية الثابتة في التفاعلات الكسماوية.

كذلك عرف جابر ومن بعده من العلماء العرب عمليات التحليل الكمى التي نعرفها اليوم فهو يقول :

« من معانى الميزان أن يحلل الشيء المركب المحلوط تحليلاً كميًّا إلى عناصره التي مها ركب وخلط ومعرفة مقدار كل عنصر فيه » .

كذلك استطاع العرب أن يفرقوا بين أنواع المحاليل والمعلقات ، فنجد

أن ابن عساكر يذكر عن خالد بن يزيد بن معاوية بن أبي سفيان الأموى العربي (٤٠٤ م) : « وتذاكروا الماء بحضرة عبد الملك بن مروان فقال خالد : إن شتم أعذبت لكم ماء البحر ، فأتى بقلال من ماء ثم وصف كيف يصنع به حتى يعذب » ومن المعتقد أن ما فعله خالدكان شيئاً يشبه تقطير ماء البحر وليس الرشيح ؛ فمن المعروف أن الترشيح لا يجدى في تحلية الماء أو إزالة ما به من أملاح ذائبة ، وقوله فأتى بقلال : يعنى أنه استخدم دوارق أو قوارير في هذه العملية وهي أساس في عمليات التقطير.

وقد ميز جابر بن حيان بين عمليتي التقطير والترشيح على طريقته الحاصة فقال « إن قال قائل : ما إيثار تقطير الماء هذا التقطير الكثير . وما الحاجة إلى ذلك ؛ فإن ذلك تعنت في الصناعة ؟ فالجواب في ذلك : ليطهر من دنسه بغير التقطير بمثل التصفية ؛ فالجواب : التصفية تبعد ما يظهر من أوساخه وأدناسه ؛ فإن قال : ولم ذلك ؟ قبل له : إن الأوساخ التي في الماء مخالطة لجرمه نفسه ، فالتصفية لا تعمل فيه شيئا بتة » .

ونلاحظ هنا أن جابر بن حيان قد عبر عن الفرق بين التصفية (الترشيح) وبين التقطير بمنهى الدقة ، فالترشيح لا يستطيع فصل الأملاح الذائبة ولا ينفع في هذه الحالة إلا التقطير بتحويل الماء إلى بخار ثم تكثيفه مرة أخرى إلى سائل نقى خال من الأملاح.

المنهج العلمي عند العلماء العرب

يتبين لنا من دراسة تاريخ العلم الحديث أن الأخذ بمبدأ التجربة والمشاهدة أو ما سمى فيا بعد بالمهج العلمى قد نشأ وتطور فى العصور الوسطى على يد بعض الفلاسفة والعلماء التجربيين أمثال « روجر بيكون » و « روبرت الشسترى » و « فرانسيس بيكون » وغيرهم .

ولكن الدارس الممحص لتاريخ العلماء العرب والعلم العربي يتبين على الفور دور العلماء العرب الواضح في الإعداد للمضة العلمية الحديثة بل يبدو له بجلاء أنهم هم واضعو أسس المهج العلمي التجريبي المتعارف عليه اليوم.

وقد توفرت لبعض العلماء العرب والمسلمين أمثال جابر بن حيان (وأبو بكر) الرازى الشروط الضرورية اللازم توفرها للباحث العلمى : فكان لهم إلمامهم التام بما وصل إليه العلم في عصرهم ، كما كانت لهم لغتهم العلمية الحاصة ومصطلحاتهم ، بالإضافة إلى دقتهم الفائقة في إجراء التجارب والقدرة على الابتكار بجانب قوة ملاحظهم وصحة استناجاتهم .

وقد كان لشدة حاسة بعض العلماء العرب في البحث العلمي

ومیلهم الشدید للعلم التجریبی کل الأثر فی بناء العلم العربی وتطوره فی حدود إمکاناتهم وإمکانات الزمن الذی عاشوا فیه .

وبالإطلاع على كتب جابر بن حيان فى الكيمياء مثل « الإيضاح » و « البحث » و « التجريد » و « الحواص الكبير » و « الميزان » وغيرها يتضح لنا أن جابراً كان بمتاز على غيره من العلماء في ذلك العصر في أنه. كان في مقدمة الذين أجروا التجارب العلمية على أسس علمية صحيحة تشبه إلى حد كبير الأساس الذي نسير عليه اليوم فى المعامل والمختبرات : فقد دعا جابر بن حيان إلى الاهتمام بالتجربة ، وحث على إجرائها ، وطالب بالدقة في الملاحظة ؛ كما دعا إلى التأني وترك العجلة لتجنب ، الحطأ وقال : إن واجب المشتغل بالكيمياء هو العمل وإجراء التجارب وإن المعرفة لا تحصل إلا بها ، وطلب من الذين يعنون بالعلوم الطبيعية ألا يحاولوا عمل شيء مستحيل أو عديم النفع ، وأن عليهم أن يعرفوا السبب في إجراء كل تجربة وأن يتفهموا التعلمات جيداً. وقال في ذلك : « إن لكل صنعة أساليبها الفنية » كما طالبهم بالصبر والمثابرة والتأنى في استنباط النتائج واقتفاء « أثر الطبيعة مما تريده من كل شيء

ويقول هولميارد عن جابر «إن التأمل غير المفيد والبعد عن الملاحظة أمران لم نشهدهما فى عبقرية جابر الذى كان يفضل دائمًا العمل داخل المعمل تاركاً مجال الحيال! » ويصف جابراً العالم فى كتبه فيقول: «من

كان دءوبا كان عالماً حقاً ومن لم يكن دءوباً لم يكن عالماً ، وحسبك بالدربة في جميع الصنايع أن الصانع الدرب يحذق وغير الدرب يعطل » وقوله كذلك في كتاب الميزان : «إن كل نظرية تحتمل التصديق والتكذيب لا يصح الأخذ بها إلا مع الدليل القاطع » وهو بذلك يضع مبدأ علمياً هاماً ، ففهوم النظرية عنده هو صلاحيها للتطبيق والتعميم . ويمكن تلخيص المهج التجريبي لدى جابر بن حيان في النقاط

على صاحب التجربة العلمية أن يعرف علة قيامه بالتجربة التي بحما .

على صاحب التجربة العلمية أن يفهم الإرشادات جيداً .

ينبغى اجتناب كل ما هو مستحيل أو عقيم .

يحسن أن يكون المعمل فى مكان معزول .

يجب أن يتخذ الكيمياوى أصدقاء ممن يوثق فيهم .

لابد أن يكون لديه الوقت الذى يمكنه من إجراء تجاربه. .

أن يكون صبورا كتوما .

أن يكون دءوباً .

التالية:

ألا تخدعه الظواهر فيسرع في الوصول بتجاربه إلى نتائجها .

ويتضح لنا من ذلك أن جابر بن حيان كان أول من ناقش بناء التجربة العلمية بهذا الوضوح فهو يدعو أولاً إلى تحديد الهدف من هذه التجربة وهي نقطة في غاية الأهمية حيث إنها تحدد تركيب التجربة ومسار خطوات العمل بها. كذلك فهو يدعو إلى اتباع الأساليب العلمية المعروفة وتجنب كل مستحيل أوعقيم حتى لا يضيع وقت العالم ويجرى وراء الأوهام أو الخيالات أويتبع أساليب الشعوذة والخزعبلات. ويذكرنا هذا المبدأ بقضية تحويل العناصر الحسيسة إلىالعناصر النفسية ولا يعقل أن يدعو بنفسه إلى هذا المبدأ العقلانى السليم ثم يعود فيجرى وراء هذه الأحلام ، ولابد أنه عند تناوله لهذه القضية قد تناولها كقضية علمية يحاول أن يثبتها أو ينكرها ، كذلك دعا جابر إلى اتخاذ أصدقاء ممن يوثق بهم أو من مستواه العلمى نفسه؛ فهؤلاء قد يعينونه فى رسم خطوات العمل أو في مناقشة النتائج ، وهي صورة مبسطة لما يقوم به العالم اليوم : فهو يقوم بمراجعة كل ما سبق معرفته في مجال عمله قبل البدء في إجراء تجاربه ، ثم يسرع بعد ذلك في نشر نتائجه حتى يطلع عليها العلماء الآخرون الذين تخصصهم في المجال نفسه .

وبجانب كل هذا فقد دعا جابر كذلك إلى الصبر والمثابرة وهما أهم الصفات التى تميز الباحث العلمى ، فهو لا يكل ولا يمل ، بل يعيد التجربة مرات ومرات ؛ حتى يصل إلى أهدافه ، كما أنه أوصى بعدم التسرع فى استقراء النتائج ، وكأنه يدعو بذلك إلى مبدأ النقد الذاتى الذى يقوم عليه كل بحث علمى : فالعالم يجرى التجربة ، ويستخلص منها أكثر من نتيجة ، ثم يضع أمامه مختلف الاستنتاجات ، ويعرضها

للفحص الدقيق حتى يثبتها أو ينكرها, ، وهكذا فهو لا يتسرع ولا تخدعه الظواهر . وقد قال فى ذلك فى المقالة الأولى من كتابه الخواص الكبير : « إننا نذكر فى هذا الكتاب خواص ما رأيناه فقط دون ما سمعناه

« إننا نذكر فى هذا الكتاب خواص ما رايناه فقط دون ما سمعناه أو قبل لنا أو قرأناه ، بعد أن امتحناه وجربناه ، فحا صح أوردناه وما بطل رفضناه ، وما استخرجناه نحن أيضاً قايسناه على أحوال هؤلاء القوم » .

ويتضح من ذلك أنه يجرى التجربة ويمتخن ويجرب ولا يذكر إلا الصحيح فقط من النتائج ، ثم هو بعد ذلك يقارن بين ما توصل إليه وما سبق معرفته فى الجحال نفسه .

وهكذا وضع جابر بن حيان أسس الأسلوب العلمى الحديث أو ما يسمى « المهج العلمى » التى يظن الكثير أها من مبتكرات العصر الحديث وسبق جابر بذلك « بيكون » في إدراكها ، بل تفوق عليه في معرفة الكثير من عناصر هذا المهج ، وبذلك فإنه من حق عالمنا العربي علينا اليوم أن نسجل له بالفخر والإعجاب مهجاً للبحث العلمى رسمه لنفسه في القرن الثامن وأوائل القرن التاسع الميلادى ، وهو مهج لوكتب بلغة عصرنا ، ولو فصل القول فيه قليلاً – لجاء وكأنه من نتاج هذا العصر!

واقرأ مثلاً هذه الجملة الواحدة يصف فيها مهجه : « وقد علمته بيدى وعقلي من قبل ، وبحثت عنه حتى صح ، وامتحنته فما كذب ! » وتحمل هذه الجملة في ثناياها الكثير:

ففيها التجرية والمشاهدة ، والغرض والاستنتاج ، والمراجعة والنقد الذاتى إلى غير ذلك من أساليب البحث العلمي المعروفة الآن

ومع ما للتجربة العلمية من مكانة ملحوظة فى مهج البحث عند جابر بن حيان – فإنه لم يكف قط عن تأكيد أهمية الغرض النظرى فى كشف زوايا التجربة العلمية واحمالاتها ، فهو يجعل النظر سابقاً على العمل فيقول :

« إن من لم يسبق إلى العلم لم يمكنه إتيان العمل ، وذلك لأن العلل إنما تبرز الصورة فى المادة على قدر ما تقدم من العلم وإلا فما للعمل ياليت شعرى ؟ » .

وقد بين جابر بن حيان بوضوح فى كتابه « البحث » موضوع التجربة الواقعية المحسوية الذى يصلح فى البحث الكيمياوى ، وحث على التمسك به وعدم المخالفة ؛ حتى لا تضل فتردى ؛ كما أننا نجد فى كتابه « الحواص الكبير » نصًّا ذا دلالة فى مناهج البحث إذ يقول :

« إنه ينبغى أن نعلم أولاً موضوع الأوائل والثوانى فى العقل ، وكيف هى حتى لا نشك فى شىء مها ولا نطالب فى الأوائل بدليل ونستوفى الثانى مها بدلالته ؟ ».

وكذلك أمر الصناعة (علم الكيمياء) عند جابر بن حيان فهي « قوة وعلم صحيح عن رأى وثيق يأتى في موضوع ما » وكل صناعة لابد من

سبق العلم فى طلبها للعمل كما كان يوصى دائماً بقوله « انظر واعلم ثم اعمل » وكأنى به يؤكد أن التجارب العلمية لا تستخدم إلا لمساندة الفكر الحروأن العلوم لا تتقدم إلا بالأفكار الجديدة ، وأن مهمة المنهج التجريبي إنما تقتصر على أولئك الذين لديهم القدرة على استنباط أفضل النتائج الممكنة .

. وقد قال جابر فى ذلك :

« واعمل على أنها صنعة تحتاج إلى دربة ، بل هى أعظم ، لأنها غير موجودة فى الحس ؛ وإنما هو شىء قائم فى العقل ، فن أطال درسه كانت سرعته فى التراكيب على قدر ذلك ومن قصر كان على حالته » . وقد كان لكتابى جابر بن حيان « الإنقان » ، « رسالة الأقران » اللذين ترجا إلى اللغة اللاتينية فى القرن الثالث عشر الميلادى – كل الأثر فى رسم المنهج التجريبي فى أوربا فى العصور الوسطى وفى السير على هداه . وقد أنار ذلك الطريق لكثير من العلماء الأوربيين فها بعد أمثال روجر بيكون وروبرت الشسترى وفرانسس بيكون ونيوتن وجاليليو ووالتون ويويل ولافوازييه وبريستلى وغيرهم .

وإذا تدارسنا المهج العلمى التجريبي لدى جابر بن حيان من واقع محطوطاته وتجاربه واستنتاجاته الكثيرة – نجد أن جابر بن حيان هو أول من جعل الكيمياء علماً حقيقيًّا ، وأزاح عها ستار الكهانة والسرية ، وفضٌ من حولها ظروف التحايل والاحتكار ؛ كما كانت من قبل أوكما يقول هو لمبارد لا موضوعاً للشعوذة والجدل لا للبحث ألعلمى! ».
وهكذا نجد أن المنهج العلمى لجابر بن حيان يتلخص فى الفرض
النظرى ثم البحث عما يؤكده أو يدل عليه فى الواقع المحسوس، ومواصلة
البحث والتطبيق والمدقة فى التجربة إلى أن يصل الباحث إلى قانون
عام، ثم امتحان هذا التعميم الذى أخذ صورة القانون، لا فيما يدلل
على صدقه فقط، بل فها يمكن أن يخالفه أيضاً إن وجد؛ إذ أن صورة

وقد تحدث جابر كذلك عن الأمانة العلمية وعن صدق العالم التجريبي وعن رسالته فقال : « ما افتخرت الحكماء بكثرة العقاقير ؛ وإنما افتخرت بجودة التدبير ، فعليك بالرفق والتأنى وترك العجلة » .

القانون العلمي لا تكتمل في حقيقتها إلا بكشفه ما يحدث فعلاً.

وقد كان جابر بن حيان هو أول من أرسى قواعد المهج العلمى التجريعى من الكيمياويين العرب ، وتبعه فى ذلك كثير من العلماء الآخرين ، فبعد ذلك بقرن من الزمان جاء كيمياوى العرب الثانى أبو بكر محمد بن زكريا الرازى (٩٣٢ م) واتبع هو الآخر طريق جابر فى البحث .

وقد أوضح أبو بكر الرازى فى كتابه « سر الأسرار » مهجه العلمى والأسلوب الذى كان يسير عليه فى إجراء تجاربه وهو على حسب تعبيره يقوم على أربع قواعد هى :

الوضوح : وهي ألا أنظر إلى أي شيء بعين الحقيقة إلا بعد أن أدرك

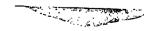
أنه كذلك . ويعنى ذلك أن أتلافى التسرع والتنبؤ ، وألا أتبنى من الآراء إلا ما نجلى لعقلى بوضوح وسرعة يحولان دون الشك فيه .

التحليل : تجزئة كل مشكلة من المشاكل التى أقوم بدراستها إلى أكبر عدد ممكن من الأجزاء وذلك للتمكن من حلها على أصلح وجه .

التدرج: وهو تسيير تفكيرى بانتظام ، فأبدأ بأبسط الأمور وأسهلها فهماً ، وأصعد تدريجيًا لمعرفة أكثرها تعقيداً على افتراض النظام أيضاً بين الأمور التي لا يتعلق بعضها ببعض .

الإعادة والاستقصاء: القيام بإحصاءات تامة فى كل لحظة ، والقيام بإعادات عامة لأتيقن أنى لم أهمل شيئاً.

وكان الرازى يبتدئ دائماً بوصف المواد التى يشتغل بها ، ثم يصف الأدوات والآلات التى كان يستعملها ، وبعد ذلك يصف الطريقة التى يتبعها فى تحضير المركبات . وقد وصف الرازى فى كتبه ما يزيد على عشرين جهازاً ، منها : الزجاجي ، ومنها المعدنى ، وصفاً دقيقاً على غرار ما نراه الآن فى الكتب الحديثة ، وفوق ذلك كان يشرح كيفية تجهيز الأجهزة المعقدة ، ويدعم شروحه بالتعليات التفصيلية الواضحة ، وهو بذلك قد وضع تنظيماً عليميًّا يقرب من النظام الذى يتبعه علماء هذا العص .



الأعمال العلمية العربية الهامة في مجال الكيمياء

كان للعرب فضل السبق فى اكتشاف كثير من أوليات علم الكيمياء والقيام بكثير من الأعمال العلمية الهامة فى هذا المجال .

وتعتبر الأحماض المعدنية حجر الأساس فى تقدم الكيمياء ، بل لا يمكن تصور علم الكيمياء دون أحماض ، وقد عرف العلماء العرب الأحاض المعدنية الأربعة وهى حمض النتريك وحمض الهيدروكلوريك وحمض الكبريتيك والماء الملكى واستخدموها فى تجاربهم المختلفة .

وينسب اكتشاف حمض النريك إلى جابر بن حيان الذى لم يكن يعرف قبله من الأحاض ما هو أقوى من الحل المركز. وقد ذكر جابر تحسفير هذا الحسف فى كتابه «صندوق الحكمة» "The Chest of Wisdom" بتقطير ملح الصخر (نترات البوتاسيوم) فى الأنبيق مع الشب والزاج القبرصى (كبريتات الحديدوز) وسماه الماء المحلل أو الماء الحاد كناية عن قدرته الأكالة ، ثم بين كيف أنه يذيب الذهب عند إضافة ملح النشادر (كلوريد الأمونيوم) إليه ، وبذلك يكون جابر هو أول من حضر الماء الملكى (خليط من حمض النتريك

وحمض الهيدروكلوريك). وقد ذكر ذلك كل من روسكا فى بحثه بعنوان « طريقة تحضير المياه الحامضة عند جابر والرازى » ودرابر فى كتابه « النمو الفكرى لأوربا » .

كذلك قام جابر بتحضير حمض الهيدروكلوريك بتقطير مخلوط من ملح الطعام والزاج الأخضر والزاج القبرصي ووصف الحمض الناتج بأنه نوع من المياه الحادة التي تذيب المعادن. ولم يعرف حمض الهيدروكلوريك في أوربا حتى أواسط القرن السابع عشر عندما حضره العالم الألماني جلوبر Glauber (١٦٤٨ م).

وقد كان الرازى المتوفى عام ٩٤٠ م أول من وصف تحضير حمض الكبريتيك وذلك بتقطير الزاج الأخضر (كبريتيك الحديدوز) أو بحرق الكبريت فى الهواء فى وجود الماء ، وقد بين الرازى ذلك فى كتابه « البير الكبير » وذكر فائدته فى الصياغة وغيرها وأسماه زيت الزاج ؛ كها أطلق عليه أحياناً اسم كبريت الفلاسفة ، وقد حقق ذلك كثير من العلماء الغربيين مثل هولميارد وروسكا واتفقوا جميعاً على نسبة هذا الحمض إلى الرازى .

وجدير بالذكر أن شتال عام ١٦٩٧م استخدم طريقة (أبو بكر) الرازى فى تحضير حمض الكبريتيك وذلك بحرق الكبريت فى الهواء، ولكنه أخطأ فى فرضه أن الكبريت يتركب من حمض الكبريتيك ومن الفلوجستون الذى يتطاير عند حرق الكبريت ويتبقى الحمض. وقد عرف الكيمياويون العرب عدة أحاض عضوية واستخدموها في تحضيراتهم ، وينسب حمض الخليك إلى شيخ الكيمياويين العرب جابربن حيان الذى حضره بتقطير الحل ، وكان العرب يحصلون على الحل من عصير العنب ، وقد اشترط الكياوى العربي ضرورة تهوية المحلول حتى يتم التخمر والتحول إلى خل وقال في ذلك : «حتى يطهر الحل » كناية عن ضرورة تحول كل الكحول الناتج إلى خل لأن الكحول أو الخمر محرم شربها .

ويحتوى كتاب « الإيضاح » لجابر بن حيان على طريقة تحضير حمض الحليك الذى أسماه الحل المصعد أو روح الروح ، وذلك بتقطير السائل المحتوى على الحل عدة مرات حتى يحصل فى نهاية الأمر على الحمض المركز.

كذلك ذكر العرب فى مؤلفاتهم حمض الطرطريك وأسموه الطرطر، والمعتقد أنهم استخرجوه من ملح الطرطير الذى فصلوه من قبل من عصير العنب أو من التمر الهندى ؛ كذلك عرف العرب حمض الليمونيك وكان يدعى ماء الليمون أو حمض الأترج وذكره جابر فى كتابه « صندوق الحكمة » .

وللقلويات كذلك دور هام فى تقدم علم الكيمياء وكثيراً ما وردت كلمة « القلى » فى محطوطات الكيمياويين العرب أمثال جابر والرازى وابن سينا وغيرهم ، ثم نقلت إلى اللغة اللاتينية فها بعد » "Alkali" ومازالت تستعمل حتى اليوم. وقد عرف الكيمياويون العرب هيدروكسيد الكالسيوم أو الجير المطفأ ومحلول النشادر والصودا الكاوية ، وعرفوا خواصها ؛ كما بينوا أنها تتحد هى والأحاض لتكوين أملاح . كذلك استطاع الكيمياويون العرب التمييز بين أملاح الصوديوم وأملاح البوتاسيوم ، فكان الرازى أول من فرق بين كربونات الصوديوم (ملح الرماد) وكربونات البوتاسيوم (ملح القلى) وشرح استخلاص هذين الملحين من رماد النباتات .

وكان لجابر والرازى فضل كبير فى الاستفادة من نتائج تجاربهما فى الكيمياء وتطبيقاتها فى مجال الطب والعلاج وكأنها كانت بداية الكيمياء العلاجية التي نعرفها اليوم.

وقد أدخل العرب طريقة فصل الذهب عن الفضة بالحل بحمض النريك ؛ كما أمكنهم الحصول على كل من عنصرى الزرنيخ والأنتيمون من كبريتيداتهما وذلك بصهرهما مع الرماد ، كما برزوا فى صناعة الحذيد وفى الدباغة ، وتركوا لناكما يقول وايدمان كتابات وافية فصلوا فيها صناعات السكر والزجاج والأحجار الكريمة والطلاء . وقد استخدم جابر بن حيان ثانى أكسيد المنجنيز فى صناعة الزجاج ، واستخدم الرمل الأبيض الحالى من أكاسيد الحديد للحصول على زجاج ناصع البياض . كذلك حضر جابر مادة براقة من كبريتيد النحاس واستخدمها فى كتابة المخطوطات بدلاً من الذهب ، كذلك قام بتحضير

نوع خاص من الطلاء يقى الثياب من البلل ، ويمنع الصدأ عن المعادن كا أنه اكتشف أن الشب Olum بساعد على تثبيت الألوان فى الصباغة ، ومازلنا إلى اليوم نستخدم هذه الطريقة فى الصباغة . كذلك صنع جابر ابن حيان نوعاً من الورق غير قابل للاحتراق نسخ عليه كتاب الإمام جعفر الصادق فى الحكمة حرصاً عليه من الاحتراق . ويقول ابن الأثير فى ذلك : «إن العرب استعملوا أدوية خاصة إذا طُلِى بها الخشب امتنع احتراقه » .

وقد برع العرب فى صناعة الورق ويقول لويجى رينالدى: «إن العرب أول من أدخل صناعة الورق إلى أوربا وأنشئوا لذلك مصانع عظيمة فى الأندلس وصقلية ، ومنذ ذلك الحين انتشرت صناعة الورق فى إيطاليا كلها ».

والحلاصة أن ما قيل عن التجاء الكيمياويين العرب فى كثير من أعالهم إلى أمور غيبية أو إلى أعال السحر والشعوذة واستناداً إلى ما شاع عنهم وعمن حذا حذوهم من علماء الغرب غير صحيح : فقد أخذ من قال هذا الرأى تجاربهم بظواهرها دون أن يبذل ما يكفى من الجهد فى دراسها واستخراج جوهرها واستقراء كتاباتهم على ضوء المفهوم الحديث لعلم الكيمياء .

ُ وحقًا لقد اختلط الأمر على كثير من العلماء العرب فى تفسير نتائج بحوثهم – ولهم فى ذلك كل العذر إلا أن طريقتهم فى الأداء وفى العمل كانت مرتبة على أسس علمية بحتة ، فهم قد عرفوا أهمية تخصيص مكان مناسب لإجراء تجاربهم ، وكان هذا هو العمل الأول المجهز تجهيزاً كاملاً ؛ كما أنهم ابتكرواكثيراً من الأجهزة والمعدات العلمية ، واتبعوا في أعلم المهج العلمي التجريبي بمنهي الحرص والدقة ، وكثيراً ما نص جابر بن حيان في مؤلفاته على ضرورة الأخذ بهذا المهج والحرص عليه . وجدير بالذكر أن الكيمياويين العرب كانت لهم أصالة العلماء وعمق تفكيرهم وإخلاصهم وفنائهم في بحوثهم ، ولم يكن لهم من الوصولية والنفعية أو الإدعاء أي نصيب . ويكني التدليل على ذلك أن نذكر أن جابر بن حيان ، وهو شيخهم – كان صوفيًا زاهداً لجأ للعلم بكيانه ووجدانه للتعرف إلى الله سبحانه وتعالى عن طريق التأمل في خلقه بكيانه ووجدانه للتعرف إلى الله سبحانه وتعالى عن طريق التأمل في خلقه وغلوقاته وتصريفاته في هذا الكون .

وما يهمنا التأكيد عليه فى هذا الصدد – أن أمثال هذا الرجل من العلماء العرب هم العمد التى بنيت عليها الحضارة ، وهم صناع التاريخ البشرى المشرق .

صدر من هذه السلسلة:

١ – طعام القم والروح والعقل	توفيق الحكيم
٧ – الفضّاء ومستقبل الإنسان	د . فاروق الباز
٣ – شريعة الله وشريعة الإنسان	المستشار على منصور
 إسس التفكير العلمي 	د . زکی نجیب معمود
 عالم الحيوان 	د. محمد رشاد الطوبي
٦ - تاريخ التاريخ	على أدهم
٧ – الفلسفة في مسارها انتاريخي	د . توفيق الطويل
٨ حواء وبناتها في القُرآن الكريم	أمينة الصاوى
٩ – علم التفسير	د محمد حسين الذهبي
١٠ – المسرح الملحمي	د. عبد الغفار مكاوى
١١ – تاريخ العلوم عند العرب	د . أحمد سعيد الدمرداش
١٢ - شلل الأطفال	د . مصطفى الديواني
١٣ - الصهيونية	فتحى الإبيارى
١٤ - البِطولة في القصص الشعبي	د . نبيلة إبراهيم سالم
١٤م – عيون تكشف انجهول	د . محمد عبد الحادي
١٥ – الحضارة	د . أحمد حمدی محمود
۱۶ – أيامي على الحوا	سلوى العنانى
١٧ – المساواة في الإسلام	د . محمد بدیع شریف
١٨ – القصة القصيرة	د . سيد حامد النساج
١٩ – عالم إلنبات	د. مصطنى عبد العزيز مص
٢٠ – العدالة الاجتاعية في الإسلام	أنور أحمد

٢١ – السيئا فن	صلاح أبو سيف
٢٢ – قناصل الدول	أحمد عبد الجيد
٢٣ – الأدب العربي وتاريخه	د. أحمد الحوفي
٧٤ – الكتاب والمكتبة والقارى	حسن رشاد
٢٥ - الصحة النفسية	د . سلوی الملا
٢٦ – طبيعة الدراما	د . ابراهم حادة
٧٧ - الحضارة الإسلامية	د. على حسنى الخربوطل
٢٨ – علم الإجتاع	د . فاروق محمد العادلي
۲۸م- روح مصر فی قصص ا	حسن محسّب
٢٩ – القصة في الشعر العربي	ت ثروت أباظة
٣٠ - العارة الإسلامية	د . كمال الدين سامح
۳۱ – الغلاف الجوي	د يوسف عبد الجيد فايد
۱۳۱- محمود حسن اسهاعیل	د . عبد العزيز الدسوق
٣٧ - التاريخ عند المسلمين	محمد عبد الغني حسن
٣٣ - الحلق الفني	د . مصری عبد الحمید حنوره
۳۱ - البوصيرى المادح الأعظ	عبد العال الحامص
۳۵ - التراث العربي	عبد السلام هارون
۳٦ - العودة الى الإيمان ٣٦ - العودة الى الإيمان	المد حسن الباقوري أحمد حسن الباقوري
٣٧ - الصحافة مهنة ورسالة	د. خليل صابات
۱۲ - انتخاب طهد ورساد ۳۸ - يوميات طبيب في الأرد	د . الدمرداش أحمد
۱۲۸ - يوليات حبيب في ادري ۱۳۹ - السلام وجائزة السلام	د . الدمرداس الحمد عثان نویه
. ٢٠١٠ الشريعة الإسلامية 8 - الشريعة الإسلامية	
	المستشار عبد الحليم الجندى
 ٤١ - ثقافة الطفل العربي 	جال أبو رية د هما نا النام الد
٢٤ اللغة الفارسية	د. محمد نور الدين عبد المنعم

د . عبد المنعم التمر	٤٢ – حضارتنا وحضارتهم
محمد قنديل البقلي	ع ع - الأمثال الشعبية
د . حسين عمر	2\$ - التعريف بالاقتصاد
حسن فؤاد	٤٦ – المستوطنات اليهودية
محمد فرج	٤٧ – بدر والفتج
د . عید الحلیم محمود	 ٨٤ – الفلسفة والحقيقة
د . عادل صادق	23 - الطب النفسي
د . حسين مؤنس	٥٠ – كيف نفهم اليهود
د. فوزية فهيم	٥١ – الفن الإذاعي
محمد شوقي أمين	٥٧ ــ الكتابة العربية
د. أحمد غريب	٥٣ - مرض السكر
فتحى سعيد	٤٥ - شوق أمير الشعراء لماذا ؟
د . أحمد عاطف العراق	ه ٥ – الفلسفة الإسلامية
حسن النجار	٥٦ – الشعر في المعركة
سامح كريم	۵۷ – طه حسین یتکلم
د . عبد العزيز شرف	 ٨٥ الإعلام ولغة الحيضارة
على شلش	٥٩ – تاجور شاعر الحب والحكمة
د . فرخندة حسن	٦٠ – كوكب الأرض
فاروق خورشيد	٦١ – السير الشعبية
د . إبراهيم شتا	٦٢ – التصوف عند الفرس
د . أمال أهريد	٦٣ – الرومانسية في الأدب الفرنسي
محمود بن الشريف	٢٤ – القرآن وحياتنا الثالثة
د. نعج عطية	وع - التعبيرية في الفن التشكيلي
فؤاد شأكر	٢٦ ميراث الفقراء
	• •

٧٧ - العارة والبيئة المهندس حسن فتحي د. صلاح نامق ٨٧ - قادة الفكر الاقتصادي ٦٩ -- المسرح الغنائي العربي محمود كامل ٧٠ – الله أم الطبيعة د. يوسف عز الدين عيسي ٧١ - بحر الهواء الذي نعيش فيه د. مدحت إسلام ٧٧ - الأدب الفرنس في عصر النفة د. رجاء ياقوت ٧٧ - الحرب ضد التلوث رجب سعد السد ٧٤ – القصة والمجتمع يوسف الشاروني ٧٥ - المنتظرون الثلاثة عبد الله الكبير ٥٧٥- محمود أبو الوفا فتحي سعيد ٧٦ - العسكرية الإسلامية لواء/ جال الدين محفوظ د. محمد عبد الله بيومي ٧٧ - النفايات الذرية د . أحمد المغازي ٧٨ – الإعلام والنقد الفني ٧٩ – المسرح الأمريكي د. عبد العزيز حمودة د. محمد فتحى عوض الله ٨٠ - زحف الصحراء د . کلیر فهم ٨١ - مشاكل الطفل النفسية د. حسين مجيب المصري ٨٧ - الأدب التركي ٨٣ - مضادات الحيوية د. محمد صادق صبور د. انجيل بطرس ٨٤ – الرواية الانجليزية ٨٥ - الضحك فلسفة وفن جلال العشري د. عبد الواحد الفار ٨٦ - الاستثارات الأجنسة ٨٧ – لغتنا الحميلة فاروق شوشة ٨٨ – الحرب عند العرب د. عبد الرحمن زكى ٨٩ - لئلا نحترف البكاء نشأت التغلي

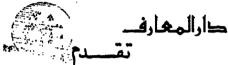
د . حسين فوزى النجار	. ٩ – الإسلام وروح العصر
د. عبد الحميد يونس	٩١ التراث الشعبي
د . محمد مهران	٩٧ - علم المنطق
د . رجب عبد السلام	٩٣ ــ القلب وتصلى الشرايين
سعد الخادم	٩٤ – ف ن الحزف
د . محمد أحمد العزب	٩٥ الأعجاز القرآني
د . مختار الوكيل	۹۲ - سفراء النبي
د . عبد العظيم المطعني	٩٧ - ساعة مع القرآن العظيم
د. محمد حسن عبد العزيز	 ٩٨ – لغة الصحافة المعاصرة
د . محمد الحلوجي	٩٩ - الكيمياء الصناعية
د. على شلش	٠٠٠- الدواما الأفريقية
شفيق عبد اللطيف	١٠١– وكالآت الأنباء
محمد فهمي عبد اللطيف	١٠٢- الحدونة والحكاية الشعبية
د. أحمد حمدی محمود	١٠٣- ألف باء السياسية
غطاس عبد الملك	١٠٤- تطور الشعر في الغناء العربي
عبده مباشر	١٠٥- الحرب الإلكترونية
حسن محسب	٩٠٦– البطل في القصة المصرية
د . محمد طلعت الأبراشي	١٠٧ – عجالب الحشرات
أنور شتا	١٠٨ – الإذاعة خارج الحدود
د . فاروق الباز	١٠٨م– مصر الجضراء
عبد السميع الهراوى	١٠٩ - القانون الطبيعي وقواعد العدالة
أحمد الحضرى	١١٠ – فن التصوير السينمائي
د . محمد فتحي عوض الله	١١١ – الطـاقة
شريفة فتحى	١١٢ – الفن والمرأة

١١٣ - نظام الحكم في الإسلام د. مصطني كال وصني فتحى أبو الفضل ١١٤ – رحلني مع الرواية د. مني فريد ١١٥ – التطـــور ١١٦ – الأدب والمواطن عباس خضم ١١٧ – آفاق جديدة في التعليم د. طلعت حسن ١١٨ - الفن القبطي د. باهور لبيب د. محمود الكردي ١١٩ - اجماعيات التنمية أحمد زكي ١٢٠ – المسرح الشامل د. على السكرى ١٢١ - رسائل اخوان الصفا د. سيد عبد التواب ١٢٧ - الرمزية الصوفية في القرآن د. عفاف زيدان ١٢٣ – الحب في الشعر الفارسي د. عبد العزيز أمين ١٢٤ – الإنسان والعسملم حسبن القبانى ١٢٥ - نظرات في القضة القصيرة ١٢٦ - الفراعنة أساطين الطب محمد عبد الحميد بسيوني ١٢٧ - كهسف الحكيم فتحى العشرى محمد قنديل البقلي ١٢٨ – فنون الزجل ١٢٩ – للألبان فلسفة وأسرار د. مصطفى الديواني كإل ممدوح حمدى ١٣٠ - الدراما اليونانية ١٣١ - الأسرة في الدين والحياة المستشار محمد عبد الفتاح الشهاوى ١٣٢ - الأدب والحضارة د. نعات أحمد فؤاد د . عوض الدحة ١٣٣ – الجراحة علم وفن المستشار محمد فتحي ١٣٤ – علم النفس والجريمة ١٣٥ - فن المقال الصحفي د. عبد العزيز شرف د. فاروق الرشيدي ١٣٦ – الإخراج السينالي " د. أميرة حلمي مطر
 د. إبراهيم فؤاد أحمد
 صبحي الشارول

۱۳۷ – فلسفة الجال ۱۳۸ – النظام المالى فى الإسلام ۱۳۹ – الفن التأثرى

1441/2.47	رقم الإيداع
ISBN 444-44-44-	الترقيم الدولم ا
1/1/40/21	





لسناناهجات

معجم جمع فأوعى ، فهو يغنى عن المعاجم جميعها . ولا تغنى عنه المعاجم الأخرى مجتمعة .

وهذه الطبعة الجديدة قد رتبت على ترتيب الحروف الهجائية، وضبطت ضبطاً كاملاً، ونقيت من أخطاء الطبعات السابقة، واستكمل كثير من نقصها.

احرص على اقتناء هذا المعجم النفيس الذي يصدر تباعاً في أول الشهر وفي منتصفه .

- تصددتهاعاً في أجنزاء كله اليومسًا
- كل جزء في ٩٦ صفحة مغلفة بالبلاستيك
- سيعسر الجسيرة وع فتسرشك



هـذاالكتاب

للعرب إسهاماتهم وإضافاتهم لعلم الكيمياء ، فلم يقفوا عند مجرد النقل والترجمة والاقتباس ، بل تعدى نشاطهم إلى التطوير والإضافة والابتكار.

وهذه إحاطة واعية بدور العلماء العرب ، وإنجازاتهم العلمية ، بما جعل من بعضهم رواداً في مجال الكيمياء .

£0101£/.

قرش جنیسه